

(19)



Europäisches Patentamt

European Patent Office

Office européen des brevets



(11)

**EP 0 759 447 A2**

(12)

**EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG**

(43) Veröffentlichungstag:

26.02.1997 Patentblatt 1997/09

(51) Int. Cl.<sup>6</sup>: C08F 259/08

(21) Anmeldenummer: 96112761.0

(22) Anmeldetag: 08.08.1996

(84) Benannte Vertragsstaaten:

BE DE ES FR GB IT NL

(30) Priorität: 21.08.1995 DE 19530636

(71) Anmelder: BAYER AG

51368 Leverkusen (DE)

(72) Erfinder:

- Krüger, Ralf, Dr.  
51061 Köln (DE)
- Douzinas, Konstandinos, Dr.  
51061 Köln (DE)
- Ackermann, Jürgen, Dr.  
51381 Leverkusen (DE)

(54) **Fluorkautschuke, ein Verfahren zu deren Herstellung sowie ein Verfahren von Fluorelastomeren und deren Verwendung**

(57) Die vorliegende Erfindung betrifft reaktive und verarbeitbare Fluorkautschuke, ein Verfahren zu deren Herstellung, ein Verfahren zur Herstellung von vernetzten, bepöpten oder modifizierten Fluorelastomeren unter Einsatz der reaktiven und verarbeitbaren Fluorkautschuke und deren Verwendung.

**EP 0 759 447 A2**

## Beschreibung

Die vorliegende Erfindung betrifft reaktive und verarbeitbare Fluorkautschuke, ein Verfahren zu deren Herstellung, ein Verfahren zur Herstellung von vernetzten, bepfropften oder modifizierten Fluorelastomeren unter Einsatz der reaktiven und verarbeitbaren Fluorkautschuke und deren Verwendung.

Fluorpolymere werden in der Technik immer dann eingesetzt, wenn besondere Eigenschaften, wie niedrige Oberflächenspannung oder hohe Temperatur-, Chemikalien- sowie Lösungsmittelbeständigkeit, verlangt werden. Für die Verwendung auf dem Fluorelastomergebiet müssen die Fluorkautschuke nach der Formgebung vernetzt werden.

Die gebräuchlichsten Vernetzungstypen für Fluorkautschuke sind die bisphenolische bzw. bisaminische und die peroxidische Vernetzung. Peroxidisch vernetzte Fluorkautschuke bieten im Vergleich zu aminisch oder bisphenolisch vernetzten eine höhere Beständigkeit gegenüber Säuren, Basen, Wasserdampf und in Kraftfahrzeugen verwendeten Ölen, die aggressive nucleophile Additive enthalten siehe Ullmann's Encyclopedia of Industrial Chemistry, 5. Auflage, 1993, Vol. A 23, Chapter 2.6, S. 265-269.

Während eine aus den Monomerbausteinen Vinylidenfluorid (VDF), Hexafluorpropen (HFP) und gegebenenfalls Tetrafluorethylen (TFE) bestehende Copolymerkette durch Amine oder Bisphenole in Gegenwart geeigneter Katalysatoren direkt angegriffen werden kann und Vernetzungsbrücken nach vorheriger HF-Eliminierung an den besonders exponierten HFP-VDF-HFP-Sequenzen geschaffen werden können, lassen sich wegen der hohen Bindungsenergien im fluorierten Polymerrückgrat keine Vernetzungsreaktionen durch Radikale einleiten.

Eine durch Radikale eingeleitete (peroxidische) Vernetzung an solchen Fluorkautschuken mit Fluorgehalten > 60 % ist nur möglich, wenn diese entsprechende Reaktivgruppen (Cure-sites) enthalten. Dabei handelt es sich hauptsächlich um Brom und/oder Iodreste, die kovalent an die Polymerkette gebunden sind. Die Einführung in die Polymerkette geschieht entweder durch Copolymerisation mit bromhaltigen Monomeren, im einfachsten Fall mit Bromtrifluorethylen (US-A-4 035 565, US-A-4 035 586) oder durch Reaktion mit Verbindungen, die Iod oder Iod und Brom, z.B. 1,2-Diiodethan, 1-Brom-2-iodethan, enthalten (US-A-4 243 770; JP-A-53 125 491 und JP-A-63 308 008). Während der nachfolgenden Vernetzung können die Brom- oder Iodsubstituenten leicht abstrahiert und an den dabei resultierenden Radikalstellen mittels Covernetzer Vernetzungsbrücken geschaffen werden. Hier bleibt das fluorierte Rückgrat zwar unbeschädigt und damit stabiler als bei einem bisphenolisch vernetzten Fluorkautschuk, es treten aber während der Vulkanisation toxische Spaltprodukte, wie Methylbromid oder -iodid auf, die aus der Sicht der Arbeitsplatzhygiene als bedenklich gelten und zudem Probleme bezüglich Formverschmutzung und Metallhaftung bereiten.

Einerseits erfordert es zusätzlichen Aufwand, diese teuren Cure-sites einzuführen, andererseits werden die Halogensubstituenten während der Vulkanisation wieder abgespalten und sind somit kein Bestandteil der Vernetzungsbrücken.

Von nur Brom-Cure-sites enthaltenden Fluorkautschuken ist bekannt, daß diese zwar eine gute thermische Stabilität, aber schlechte Vulkanisationseigenschaften, wie langsame Vulkanisation, Formverschmutzung etc., zeigen.

Dagegen weisen Produkte, die nur durch Regelung mit Diiodverbindungen hergestellt wurden, schlechte Alterungseigenschaften, insbesondere in der Heißluftalterung auf.

Lange Zeit war es für Iod-/Brom-Cure-sites enthaltende Fluorkautschuke eine zwingende Voraussetzung, daß der Iod-/Bromgehalt pro Kette bei nahe 2 oder größer liegt, weil anderenfalls keine vollständige Vulkanisation möglich ist (US-A-4 948 852).

Fluorkautschuke mit deutlich mehr als 0,1 mol% Iod- (Brom-)endgruppen haben jedoch den Nachteil, daß diese schwierig herstellbar sind, da Polymerisationen von Fluormonomeren in Gegenwart größerer Mengen der Iod-/bromhaltigen Regler stark verlangsamt werden und diese bei der Vulkanisation große Mengen toxischer Iod- und/oder Bromalkyle abspalten und diese darüber hinaus schlechte Heißluftalterungseigenschaften zeigen, siehe V. Arcella et al., Kautsch. Gummi, Kunstst. 44 (1991) 833-837.

Aufgabe der vorliegenden Erfindung war daher die Bereitstellung verarbeitbarer und radikalisch vernetzbarer Fluorkautschuke mit seitenständigen Doppelbindungen und geringen Mengen Iod- und/oder Bromendgruppen, die gute Verarbeitungseigenschaften wie Fließfähigkeit, Entformbarkeit oder keine Formverschmutzung sowie gute mechanische und Alterungseigenschaften im vernetzten Zustand aufweisen und zudem mit geringem Aufwand herstellbar sind.

Überraschenderweise wurde nun gefunden, daß diese Aufgabe mit den erfindungsgemäßen Fluorkautschuken, die aus bestimmten F-haltigen polymerisierten Monomereinheiten, mit einem sehr geringen Anteil an endständigen Iod- und/oder Bromresten, bestimmten Verbindungen, die

- eine zur Addition an polymere Radikalbruchstücke befähigte Doppelbindung (I) sowie
- $\pi$ -Elektronensysteme, die entweder selbst in Konjugation zu der Doppelbindung (I) stehen oder in Allyl- oder Benzylstellung leicht übertragbare Wasserstoffatome besitzen sowie
- gegebenenfalls weitere Doppelbindungen oder reaktive Gruppen besitzen,

und gegebenenfalls weiteren Zusatzstoffen mittels mechanischer Scherung erhältlich sind, erfüllt wird.

Gegenstand der vorliegenden Erfindung sind daher reaktive und verarbeitbare Fluorkautschuke, erhältlich durch mechanische Scherung von

- 5 - mindestens einem Fluorpolymer A), das aus polymerisierten Monomereinheiten von mindestens einem fluorierten, gegebenenfalls mit weiteren Halogenatomen substituierten, linearen oder verzweigten  $C_2-C_8$ -Alken und gegebenenfalls perfluorierten Vinylethern, nicht fluorierten Olefinen und/oder nicht fluorierten Vinylestern besteht sowie 0,006 bis 0,1 mol%, vorzugsweise 0,01 bis 0,07 mol% kovalent an die endständigen C-Atome der Polymerkette gebundenen Iod und/oder Bromresten und
- 10 - 0,3 bis 10 Gew.-%, vorzugsweise 1 bis 7 Gew.-% Verbindungen B), die eine zur Addition an polymere Radikalbruchstücke befähigte Doppelbindung (I) sowie  $\Pi$ -Elektronensysteme, die entweder selbst in Konjugation zu der Doppelbindung (I) stehen oder in Allyl- oder Benzylstellung leicht abstrahierbare Wasserstoffatome und gegebenenfalls weitere Doppelbindungen oder reaktive Gruppen besitzen sowie
- 15 - gegebenenfalls weiteren Hilfsstoffen C).

Fluorpolymere A), die 0,006 - 0,1 mol% kovalent an den C-Atomen der Kettenenden gebundene Iod und/oder Bromatome enthalten, können bekanntermaßen durch die Polymerisation von Fluormonomeren entweder in Gegenwart von Kettenübertragungsmitteln, die Iod oder Brom und Iod enthalten (z.B. analog US 4 243 770) oder durch Redoxinitiatorsysteme, bei denen Br- oder Iodradikale gebildet werden (z.B. analog zu EP-A 407 937), hergestellt werden.

Die im Sinne der Erfindung zum Einsatz gelangenden Fluorpolymere A) werden z.B. durch radikalische Polymerisation mindestens eines Fluormonomeren in Gegenwart von 0,2 bis 2 Gew.-%, bezogen auf die umzusetzenden Fluormonomeren, einer Iod- und/oder bromhaltigen Verbindung, die für die an endständige C-Atome der Polymerkette gebundenen Iod- und/oder Bromreste verantwortlich sind, gegebenenfalls in Kombination mit nichtfluorhaltigen Monomeren hergestellt, wobei es sich vorzugsweise um fluorierte, gegebenenfalls substituierte Ethylene, die neben Fluor Wasserstoff und/oder Chlor tragen können, wie z.B. Vinylidenfluorid, Tetrafluorethylen und Chlortrifluorethylen, um fluorierte 1-Alkene mit 2-8 Kohlenstoffatomen, wie z.B. Hexafluorpropen, 3,3,3-Trifluorpropen, Chlorpentafluorpropen, Hexafluorisobuten, um perfluorierte Vinylether der Formel  $CF_2=CF-O-X$  mit  $X=C_1-C_3$ -Perfluoralkyl oder  $-(CF_2-CF_2-O)_nR_F$ , wobei  $n=1-4$ ,  $Y=F$  oder  $CF_3$  und  $R_F=C_1-C_3$ -Perfluoralkyl bedeuten, sowie nichtfluorierte, lineare oder verzweigte, acyclische oder cyclische Olefine, wie z.B. Ethylen, Propen, Isobuten oder Vinylester, z.B. Vinylacetat, handelt. Für Fluorkautschukkombinationen ist es notwendig, daß das Polymer neben den Ethylenen genügend Vinylverbindungen mit größeren Substituenten als F oder H, wie Chlor, Alkyl oder Alkoxygruppen, gleichmäßig über alle Polymerketten verteilt enthält, so daß die Kristallisation wirksam unterdrückt wird. In der Regel sind dies > 14 Mol.-%. Besonders bevorzugt sind Fluorkautschukcopolymere, die sich aus Vinylidenfluorid ( $CF_2=CH_2$ ), Hexafluorpropen ( $CF_2=CF-CF_3$ ) sowie gegebenenfalls Tetrafluorethylen ( $CF_2=CF_2$ ) und/oder perfluorierten Vinylethern, wie z.B. Perfluor-(methyl-vinyl-ether), zusammensetzen.

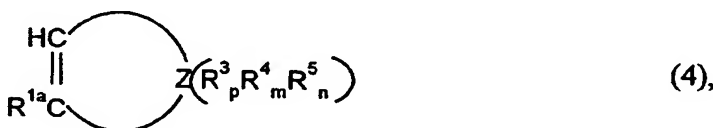
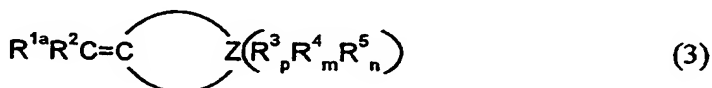
Brom- und/oder Iodhaltige Verbindungen im Sinne der Erfindung sind Verbindungen mit der allgemeinen Formel  $R I_n$  mit  $n = 1$  oder 2 oder  $R IBr$ , wobei R ein aliphatischer, aromatischer oder olefinischer Fluorkohlenstoff-, Kohlenwasserstoff-, Fluorkohlenwasserstoff-, Fluorchlorkohlenstoff- oder Fluorchlorkohlenwasserstoffrest sein kann.

Vorzugsweise sind dies Iodide wie Iodpropan, Iodisopropan, Iodbutan, Iodpentan und Iodhexan, perfluorierte Iodide, wie Iodperfluormethan, Iodperfluorpropan, Iodperfluorbutan, Iodperfluorpentan, 1-Iodperfluor-n-nonan, 1-Iodperfluordekan, Iodperfluorcyclobutan, 2-Iodperfluor-(1-cyclobutyl)-ethan und Iodperfluorcyclohexan, teilfluorierte Iodide wie 2-Iod-1-hydroperfluorethan, 3-Iod-1-hydroperfluorpropan und 1-Iod-2-hydroperfluorpropan, Iodhaltige perfluorierte Olefine, wie Iodtrifluorethen, 3-Iodperfluorpropen-1, 4-Iodperfluorpenten-1 und 2-Iodperfluor-(1-cyclobutenyl)-ethan, Iodhaltige perfluorierte Ether, wie 2-Iodperfluorethyl-perfluorvinylether und 2-Iodperfluorethyl-perfluorisopropylether, Diiodide, wie Diiodmethan, 1,2-Diiodethan, 1,3-Diiodpropan, 1,4-Diiod-n-butan, 1,5-Diiod-n-pentan und 1,6-Diiod-n-hexan, perfluorierte Diiodide, wie 1,2-Diiodperfluorethan, 1,3-Diiodperfluor-n-propan, 1,4-Diiodperfluor-n-butan, 1,5-Diiodperfluor-n-pentan, 1,6-Diiodperfluor-n-hexan, 1,8-Diiodperfluor-n-oktan, 1,12-Diiodperfluor-n-dodekan und 1,6-Diiodperfluor-n-hexadekan sowie Brom- und Iodhaltige Verbindungen gemäß DE-A 3 710 818. Redoxinitiatorsysteme im Sinne der Erfindung, bei denen während der Polymerisation Brom- oder Iodradikale erzeugt werden, sind Kombinationen aus Oxydationsmitteln, wie Peroxidisulfat, Permanganat, Perborat etc. und Iodwasserstoffsäure (HI) und/oder Bromwasserstoffsäure (HBr) oder deren Salze von Metallen sowohl der Gruppen I, IIA, IIB der Periodischen Tabelle, wie z.B. Li, Na, K, Rb, Cs, Be, Mg, Ca, Sr, Ba, Cu, Ag, Zn und Cd als auch der Übergangsmetalle wie z.B. Fe, Co, Ni, Ru, Rh, Pd und Pt oder auch der Gruppen III und IVB der Periodischen Tabelle wie z.B. Al, Ga, Sn und Pb. Besonders bevorzugt sind die Alkali- oder Erdalkaliiodide.

Die im Sinne der Erfindung zum Einsatz gelangende Verbindung B) ist eine Verbindung, die eine zur Addition an ein polymeres Radikalbruchstück befähigte Doppelbindung (I) besitzt.

Dies kann jede in 1-, 1,1- oder 1,2-Stellung substituierte Kohlenstoff-Kohlenstoff-Doppelbindung sein, soweit deren Reaktivität gegenüber Radikalen nicht durch elektronische oder sterische Einflüsse beeinträchtigt ist. Desweiteren besitzen die Verbindungen B) II-Elektronensysteme, die entweder selbst in Konjugation zu der Doppelbindung (I) stehen oder in Alkyl- oder Benzylstellung leicht übertragbare Wasserstoffatome besitzen. II-Elektronensysteme sind aromatische, olefinische oder neben Kohlenstoff Heteroatome enthaltende Doppelbindungen.

Besonders bevorzugt sind Verbindungen aus der Gruppe



die einzeln oder im Gemisch vorliegen können, wobei  $R^{1a}$  und  $R^{1b}$  unabhängig voneinander H, F, oder  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl-Resten,  $R^2$  H oder F entsprechen;

Z ein acyclischer oder cyclischer aliphatischer oder aromatischer organischer oder anorganischer Rest ist, der als  $R^3R^4R^5$  weitere Alkenylgruppen und/oder reaktive Gruppen, wie z.B. Pentafluorphenyl,  $-CF_2-CN$ ,  $-OH$ , Säuregruppen und deren Derivate trägt,

wobei p, m und n Zahlenwerte von 0 bis 3 annehmen können und

die Summe aus p + m + n maximal 3 beträgt und  $R^3$ ,  $R^4$  und  $R^5$  voneinander verschieden oder gleich sein können, entsprechen.

Vorzugsweise ist Komponente B) ein Di- oder Triallyl- bzw. methallylester mehrwertiger organischer oder anorganischer Säuren, wie z.B. Alkenyl-cyanurate oder -isocyanurate, wie Triallylcyanurat bzw. -isocyanurat oder Trimethallylisocyanurat, Diallylphthalat, Triallylphosphat, Triallylcitrat, Triallylmellitat, Trimethyltriallyl-cyclotrisiloxan und/oder Di- oder Triallyl- bzw. -methallylether zwei- oder dreiwertiger Alkohole (Diole oder Triole) inclusive Acetale, wie z.B. Trimethylolpropan-trimethallylether und/oder acyclische und cyclische Di- oder Triene, wie z.B. 1,4- bzw. 1,5-Hexadien oder 1,4-Pentadien, Myrcen, Limonen, Norbornadien, Ethylidennorbornen, Dicyclopentadien, und/oder Verbindungen, die neben einer oder mehreren Doppelbindungen gespannte Ringe enthalten, wie z.B.  $\alpha$ -Pinen oder Norbornen und/oder am Phenylring substituierte Styrol- oder  $\alpha$ -Methylstyrol-derivate, wie z.B. p-Isopropenyl-phenylacetat und Pentafluorstyrol.

Besonders bevorzugt sind solche Verbindungen B), die mehrere olefinische Doppelbindungen enthalten und nach der Addition an die Polymerkette noch mindestens eine übrigbehalten. In besonders bevorzugter Weise ist Verbindung B) eine Kombination aus Triallylisocyanurat oder Triallylcyanurat mit Trimethallylisocyanurat und/oder  $\alpha$ -Pinen und/oder Limonen und/oder Myrcen und/oder Ethylidennorbornen.

Der Molekulargewichtsabbau während der Scherung von Fluorpolymeren A) in Gegenwart von Verbindungen B) kann gegebenenfalls durch Zugabe von Verbindungen C) gefördert werden.

In einer Ausführungsform der vorliegenden Erfindung enthält daher das reaktive und verarbeitbare Fluorpolymer neben den Verbindungen A) und B) noch Hilfsstoffe C), die vorzugsweise leicht oxydierbare hydroxy- und carboxygruppenhaltige organische Verbindungen, wie z.B. Oxalsäure, Bernsteinsäure, Apfelsäure, Weinsäure, Zitronensäure, Ascorbinsäure, Folsäure sowie Glycol, Glycerin, klassische Mastizierhilfsmittel, wie z.B. Pentachlorthiophenol, dessen Zinksalz oder 2,2'-Dibenzamido-diphenyldisulfid sowie als Sauerstoffüberträger wirkende Eisen-, Kupfer-, Kobalt-, Nickel- oder Chromkomplexe des Phthalocyanins oder Acetylacetonats, iod- und/oder bromhaltige Verbindungen, Alterungsschutzmittel oder Radikalinhibitoren, wie z.B. substituierte aromatische Amine, Phenole bzw. Chinone, z.B. Benzochinon, Pyrogallol (2,3-Dihydroxyphenol), 1,5-Di-t-butyl-p-kresol oder N-substituierte p-Phenylendiamine oder Gemische daraus.

Bevorzugte Hilfsstoffe C) sind Oxalsäure, Bernsteinsäure, Apfelsäure, Weinsäure, Zitronensäure, Ascorbinsäure, Folsäure sowie Glycol, Glycerin, Pentachlorthiophenol, dessen Zinksalz oder 2,2'-Dibenzamido-diphenyldisulfid sowie Eisen-, Kupfer-, Kobalt-, Nickel- oder Chromkomplexe des Phthalocyanins oder Acetylacetonats, Benzochinon, Pyrogallol (2,3-Dihydroxyphenol), 1,5-Di-t-butyl-p-kresol oder N-substituierte p-Phenylendiamine oder Gemische daraus.

Die reaktiven und verarbeitbaren Fluorpolymere enthalten vorzugsweise 0,1 bis 5 Teile Hilfsstoffe C) pro 100 Teile Fluorpolymer A).

Der durchschnittliche Gehalt an Iod- oder Bromendgruppen pro Kette kann bei Iod-/Bromgehalten nahe der Untergrenze von 0,006 mol% kleiner als 1 sein und ist bei Iod-/Bromgehalten von 0,1 mol% größer als 1. (Berechnung aus dem Quotienten Iod-/Brom-Endgruppengehalt : Summe aller Endgruppen, z.B. aus Initiator, Lösungsmittel, Br, I, usw.).

Gegenstand der vorliegenden Erfindung ist auch ein Verfahren zur Herstellung reaktiver und verarbeitbarer Fluorpolymere, wonach mindestens ein Fluorpolymer A) mit mindestens einer Verbindung B) und gegebenenfalls Verbindungen C) unter dem Einfluß mechanischer Scherung umgesetzt werden.

Für die in dem erfindungsgemäßen Verfahren durchgeführte mechanische Scherung können bekannte Mischaggregate, wie z.B. Zweiwalzenmischwerk, Stempelknetzer, Brabendermischer, Doppelwellenextruder usw. genutzt werden.

Die Verarbeitungstemperatur hängt vom Aggregat und von der Ausgangsviskosität des Fluorpolymers ab. Sie sollte möglichst tief aber oberhalb der Glas temperatur des entsprechenden Fluorpolymers A) liegen.

In den erfindungsgemäßen Verfahren liegt die Verarbeitungstemperatur vorzugsweise oberhalb der Glas temperatur des Fluorpolymers A) und die Scherdauer beträgt  $\geq 1$  min.

Die Anfangstemperatur bei Anwendung eines geschlossenen Aggregats sollte 120°C nicht übersteigen und mit zunehmendem Abbau sowie in Abhängigkeit von der gewünschten Endviskosität sukzessive abgesenkt werden. Bei Verarbeitung auf einem Zweiwalzenmischwerk kann die Massetemperatur von Kautschuken unter 60°C gehalten werden. Die Verweilzeiten im Scherfeld hängen ebenso vom Aggregattyp ab und liegen bevorzugt zwischen 5 und 60 min.

Die dabei resultierenden modifizierten Fluorkautschuke enthalten chemisch gebunden seiten- und/oder endständige Reaktivgruppen, bevorzugt olefinische Doppelbindungen, die mindestens das 5-fache der Brom- und/oder Iodreste ausmachen.

Gegenstand der vorliegenden Erfindung ist zudem ein Verfahren zur Herstellung von vernetzten, bepflöpften oder modifizierten Fluorkautschuken, wonach die erfindungsgemäßen reaktiven und verarbeitbaren Fluorkautschuke in radikalischer Additions-, nucleophilen oder elektrophilen Substitutions- oder Additionsreaktionen eingesetzt werden.

In Abhängigkeit von der chemischen Natur der eingeführten Reaktivgruppen werden zur Vernetzung, Pflöpfung oder Modifizierung niedermolekulare, oligomere oder polymere Verbindungen benötigt, die entsprechende funktionelle Gruppen enthalten. So können die erfindungsgemäßen Fluorkautschuke für den Fall, daß es sich bei den eingeführten Reaktivgruppen um Pentafluorphenyl- oder Säuregruppen bzw. deren Derivate handelt, mit Nucleophilen oder Bisnucleophilen, wie beispielsweise 2,2-Bis-(4-hydroxyphenyl)-propan oder Hexamethyldiamin, umgesetzt werden. Für den bevorzugten Fall, daß die erfindungsgemäßen Fluorkautschuke seiten- oder endständige olefinische Doppelbindungen enthalten, können diese auf radikalischem Wege, durch Strahlung oder radikalbildende Substanzen, wie organische Peroxide, oder durch spezielle Mechanismen, wie beispielsweise SiH-Addition, gepflöpft oder vernetzt werden. Die bei einer peroxidischen Vulkanisation üblichen Mischungsbestandteilen, wie Füllstoffe, Säureakzeptoren, Covernetzer und Peroxid können nach bekannten Methoden eingemischt und die resultierende Mischung im Anschluß an die Formgebung vulkanisiert werden.

Die erfindungsgemäßen Fluorkautschuke zeigen nach der Modifizierung unter dem Einfluß mechanischer Scherung in Gegenwart von Verbindungen B) gute Fließfähigkeiten als Voraussetzung für eine gute Formfüllung und damit ein gutes Verarbeitungsverhalten. Als Maß für diese Eigenschaft dient der Mooney-Wert bei 120°C, ML(120°C), der bei den erfindungsgemäßen Fluorkautschuken kleiner oder gleich 100 ist sowie das durch Torsionsschubwinkameter-Messungen an einem Monsanto-Rheometer des Typs MDR 2000 E bei 170°C gemessene Drehmoment  $s'$  (– Speichermodul) das  $\leq 2$  dNm beträgt. Aufgrund der Reaktivität der erfindungsgemäßen Fluorkautschuke können die Fluorkautschuke nach der Compoundierung (= Einmischen von Füllstoffen und Vulkanisationshilfsmitteln, wie Covernetzer, Katalysator) zu Netzwerken mit mittleren Netzbogenlängen (= mittleres Molekulargewicht einer Fluorkautschukette zwischen zwei Vernetzungspunkten (Bestimmung durch ein modifiziertes Mooney-Rivlin-Verfahren) von  $\leq 30\,000$  g/mol vernetzt werden.

Die erfindungsgemäßen Vulkanisationsmischungen zeichnen sich durch geringe Klebrigkeit und Formverschmutzung aus. Es resultieren homogene Netzwerke, welche die Grundlage für geringe Druck- oder Zugverformungsreste bilden.

Gegenstand der vorliegenden Erfindung ist ebenfalls die Verwendung der reaktiven und verarbeitbaren Fluorkautschuke zur Vernetzung, Bepflöpfung oder weiteren polymeranalogen Umsetzungen.

Die vorliegende Erfindung wird durch die nachstehenden Beispiele näher erläutert. Die Erfindung ist jedoch nicht auf die Beispiele beschränkt.

AusführungsbeispieleBeispiel 15 A - Rohpolymer

In einem 36-1-Autoklaven wurden 25,2 kg entionisiertes Wasser und 30,1 g Lithiumperfluorooctylsulfonat vorgelegt. Darin wurden 40 g Oxalsäure-Dihydrat und 20,7 g Diiodmethan gelöst, wobei sich in der gesamte wäßrigen Vorlage ein pH-Wert von 3,0 einstellte. Der geschlossene Autoklav wurde viermal jeweils evakuiert anschließend mit 3 bar Stickfluorid und 367 g Hexafluorpropen gegeben und das Reaktionsgemisch unter Rühren auf 25°C erwärmt. Nach Erreichen dieser Temperatur betrug der Autoklaveninnendruck 9,5 bar. Die Polymerisation wurde eingeleitet durch die Zugabe von 53 ml einer wäßrigen Lösung, die 20g/l Kaliumpermanganat enthält. Sofort nach der einmaligen Zugabe wurde die besagte Lösung kontinuierlich mit einer Rate von 39ml/h weiterdosiert. An der beginnenden Druckabnahme

10  
15  
20

erkennbar, setzte die Polymerisation nach 50 min ein. Während der Polymerisation wurde ein Monomergemisch aus 60 Gew.% Vinylidenfluorid und 40 Gew.% Hexafluorpropen so nachgedrückt, daß der Autoklaveninnendruck konstant auf  $9,4 \pm 0,2$  bar gehalten wurde. Innerhalb einer Reaktionszeit von 540 min wurden auf diese Weise insgesamt 4,1 kg Vinylidenfluorid und 2,9 kg Hexafluorpropen zugepumpt. Zur Beendigung der Polymerisation wurde die Permanganatdosierung abgebrochen, das nicht umgesetzte Monomergemisch durch Entspannung und Evakuierung aus dem Reaktor entfernt und der verbleibende Autoklaveninhalt abgekühlt. Es wurden 32,8 kg einer koagulatfreien wäßrigen Dispersion mit einem Feststoffgehalt von 20,0 % erhalten.

Der Latex wurde zum Koagulieren des Produktes langsam unter Rühren in 6 kg einer wäßrigen Fällvorlage, in der 180g Calciumchlorid gelöst waren, gegossen. Das abfiltrierte Produkt wurde mit Wasser gewaschen und dann 24h bei 50°C in einem Vakuumtrockenschrank getrocknet, wobei 6,3 kg eines kautschukartigen Copolymers erhalten wurden.

25

Durch  $^{19}\text{F}$ -NMR-Analysen wurde folgende Copolymerzusammensetzung bestimmt: 21,5 mol.% Hexafluorpropen, 78,5 mol.% Vinylidenfluorid. Der durch Elementaranalyse bestimmte Iodgehalt des Polymers beträgt 0,062 Gew.-% (= 0,04 mol%).

Das Copolymer ist in THF und DMAC vollständig löslich. Das durch Torsionsschubvulkameter-Messungen an einem Monsanto-Rheometer des Typs MDR 2000 E bei 170°C gemessene Drehmoment  $s'$  beträgt 4,3 dNm nach 1min Meßzeit. Eine Mooney-Viskosität kann an diesem Produkt nicht mehr gemessen werden, da der typische Meßbereich nach oben überschritten wird.

B - Herstellung eines reaktiven und verarbeitbaren Fluorkautschuks

35 Zur Herstellung eines radikalisch vernetzbaren und gut verarbeitbaren Fluorkautschuks wurden 500g des nach obiger Beschreibung hergestellten iodhaltigen Copolymers unter dem Einfluß der Scherung auf einem gut gekühlten Standardwalzwerk (150x350) bei einem Walzenspalt von 0,2mm und bei einer Walzendrehzahl von  $20 \text{ min}^{-1}$  (vordere Walze) bzw.  $15 \text{ min}^{-1}$  (hintere Walze) mit einer Mischung aus 15 g Perkalin 301/50 (Triallylisocyanurat, 50 %ig in Calciumsilicat als inaktivem Füllstoff), 5 g Limonen (Dipenten Racemat) und 2,5 g Ascorbinsäure umgesetzt. Die Umsetzung wurde nach 20 min Scherzeit beendet. Am resultierenden Kautschuk wurden Mooney-Viskositäten und Drehmomente  $s'(170^\circ\text{C})$  bestimmt (Ergebnisse in Tab. 1).

40

C - Vulkanisatherstellung

45 Zur Herstellung einer vulkanisierfähigen Mischung wurden auf dem oben beschriebenen Zweiwalzenmischwerk bei einer Spaltbreite von 1mm 300 g des in oben beschriebener Weise modifizierten Kautschuks mit 90 g Ruß MT N 990, 9 g Calciumhydroxid, 3 g Perkalin 301/50 (Triallylisocyanurat, 50 %ig in Calciumsilicat als inaktivem Füllstoff) und 9 g Luperco 130 XL (2,5-Dimethyl-2,5-bis(tertiärbutyl)-hex-3-in; 45 %ig in Calciumsilicat als inaktivem Füllstoff) zu einer vulkanisierfähigen compoundiert.

50 An dieser Mischung wurde durch Torsionsschubvulkameter-Messungen an einem Monsanto-Rheometer des Typs MDR 2000 E bei 170°C das Fließverhalten vor der Anvulkanisation sowie der Anstieg der Vernetzungsdichte anhand des Verlaufs der Drehmomente  $s'$  (~ Speichermodul) bzw.  $s''$  (~ Verlustmodul) untersucht. Um die mechanischen Eigenschaften des vulkanisierten Produktes zu untersuchen, wurde die genannte vulkanisierfähige Mischung bei 170°C und 200bar in einer Form (1x10x10 mm) 30min druckvulkanisiert und anschließend in einem Umluftofen nach-

55

vulkanisiert (1 h bei 160°C, 1 h bei 170°C, 2 h bei 180°C und 20 h bei 200 °C). Die MDR-Ergebnisse ( $s'_{\text{min}}$  bzw.  $s'_{\text{max}}$  = Drehmomente im Minimum, vor der Anvulkanisation, bzw. Maximum, nach 30min, sowie die entsprechenden Verlustfaktoren  $\tan \delta = s''/s'$ ) und mechanischen Eigenschaften sind in Tabelle 1 eingetragen. Die Bestimmung der mittleren Netzbogenlänge erfolgte mit Hilfe eines modifizierten Mooney-Rivlin-Verfahrens, d.h. nach 10-facher zyklischer Vordehnung der Proben zur Zerstörung sämtlicher physikalischer Netzstellen. Das Ergebnis,

Tabelle 1, zeigt, daß die auf diesem Wege bestimmte mittlere Netzbogenlänge etwa um den Faktor 20 kleiner ist als jener Wert, der sich aus dem eingebauten Iod als Reaktivstelle errechnen läßt, d.h. der überwiegende Teil der Vernetzungsstellen wird aus den während der vorangegangenen Scherung eingeführten Reaktivgruppen gebildet.

## 5 Beispiel 2

Die Polymerisation wurde in analoger Weise wie in Beispiel 1 durchgeführt, wobei das Diiodmethan nicht vorgelegt, sondern als Lösung (100 g/l) in Frigen R 113 (1,1,2-Trichlor-1,2,2-Trifluormethan) kontinuierlich mit einer Geschwindigkeit von 40 ml/h zudosiert wurde. Nach einer Reaktionszeit von 280 min wurden 4,7 kg Vinylidenfluorid, 3,1 kg Hexafluorpropen und 12,8 g Diiodmethan zudosiert. Der Feststoffgehalt des Latex betrug 23,7%. Das Produkt wurde wie in Beispiel 1 isoliert, weiterverarbeitet und untersucht.

Zusammensetzung: 21,4 mol.% Hexafluorpropen, 78,6 mol.% Vinylidenfluorid  
Iodgehalt: 0,07 Gew.-% ( $\rightarrow$  0,045 mol%)  
15 Chlorgehalt: 0,01 Gew.-% ( $\rightarrow$  0,023 mol%)  
s'(170°C): 2,5 dNm

## Beispiel 3

20 Die Polymerisation wurde in analoger Weise wie in Beispiel 2 durchgeführt, wobei die Lösung des Diiodmethans in Frigen R 113 (100 g/l) über eine Zeitspanne von 5h kontinuierlich mit einer Geschwindigkeit von 28 ml/h zudosiert wurden. Nach einer Reaktionszeit von 375 min waren 4,7 kg Vinylidenfluorid, 3,1 kg Hexafluorpropen und 14,2 g Diiodmethan zudosiert. Der Feststoffgehalt des Latex betrug 23,1%. Das Produkt wurde wie in Beispiel 1 isoliert, weiterverarbeitet und untersucht.

25 Zusammensetzung: 21,4 mol.% Hexafluorpropen, 78,6 mol.% Vinylidenfluorid  
Iodgehalt: 0,09 Gew.-% ( $\rightarrow$  0,057 mol%)  
Chlorgehalt: 0,02 Gew.-% ( $\rightarrow$  0,046 mol%)  
s'(170°C): 1,6 dNm

## Beispiel 4

### A - Rohpolymer

35 In einem 36-1-Autoklaven wurden 25,1 kg entionisiertes Wasser und 30,2 g Lithiumperfluorooctylsulfonat vorgelegt. Darin wurden 29,2 g Oxalsäure-Dihydrat - gelöst und durch Zugabe von LiOH wurde in der gesamte Vorlage ein pH-Wert von 3,0 eingestellt. Der geschlossene Autoklav wurde viermal jeweils evakuiert anschließend mit 3 bar Stickstoffdruck beaufschlagt und jeweils 10 min langsam gerührt. In den evakuierten Autoklaven wurden 268 g Vinylidenfluorid und 367 g Hexafluorpropen gegeben und das Reaktionsgemisch unter Rühren auf 35°C erwärmt. Nach Erreichen dieser Temperatur betrug der Autoklaveninnendruck 9,9 bar. Die Polymerisation wurde eingeleitet durch die Zugabe von 40 100 ml einer wäßrigen Lösung, die 20g/l Kaliumpermanganat enthielt. Sofort nach der einmaligen Zugabe wurde die besagte Lösung kontinuierlich mit einer Rate von 70 ml/h weiterdosiert. Während der Polymerisation wurde ein Monomergemisch aus 60 Gew.% Vinylidenfluorid und 40 Gew.% Hexafluorpropen so nachgedrückt, daß der Autoklaveninnendruck konstant auf  $9,9 \pm 0,2$  bar gehalten wurde. Nachdem 150g Vinylidenfluorid und 100 g Hexafluorpropen nachgedrückt waren, wurde mit der Dosierung einer 16,7 Gew. % Kaliumiodid-enthaltenden wäßrigen Lösung mit einer 45 Rate von 50 ml/h begonnen. Innerhalb einer Reaktionszeit von 568 min wurden auf diese Weise insgesamt 4,5 kg Vinylidenfluorid, 2,9 kg Hexafluorpropen und 448 ml Kaliumiodid Lösung zugepumpt. Die Polymerisation wurde, wie in Beispiel 1 beschrieben, beendet. Der Feststoffgehalt des koagulatfreien Latex betrug 21,5 %. Der Latex wurde mit einer wässrigen Lösung von Magnesiumsulfat gefällt und das koagulierte Produkt wurde gewaschen und getrocknet.

50 Zusammensetzung: 20,5 mol.% Hexafluorpropen, 79,5 mol.% Vinylidenfluorid  
Iodgehalt: 0,04 Gew.-% ( $\rightarrow$  0,026 mol-%)  
S' (170°C): 5,01 dNm

55 Das Produkt wurde in analoger Weise wie in Beispiel 1 weiterverarbeitet und untersucht, wobei die Umsetzung mit Perkalin, Limonen und Ascorbinsäure bei einer Drehgeschwindigkeit beider Walzen von  $20 \text{ min}^{-1}$  erfolgte und anschließend 200 g des modifizierten Polymers bei einem Walzenspalt von 0,5 mm mit 60 g Ruß MT N 990, 6 g Calciumhydroxid, 10 g Perkalin 301/50 (Triallylisocyanurat, 50 %ig in inaktivem Füllstoffen) und 8 g Luperco 130 XL (2,5-Dimethyl-2,5-bis(tertiärbutyl)-hex-3-in; 45 %ig in Calciumsilicat als inaktivem Füllstoff) compounding und anstatt von



# EP 0 759 447 A2

200°C bei 230°C nachgetempert wurden (siehe Tabelle 1).

Tabelle 1

Beispiel	1	2	3	4
<b>Iodgehalt</b>				
[Gew.-%]	0,062	0,07	0,09	0,04
[mol-%]	0,04	0,045	0,057	0,026
<b>A) Rohpolymer</b>				
s' (170°C) [dNm]	4,3	2,5	1,6	5,01
<b>B) modifizierter Kautschuk</b>				
ML (120°C)	88	65	56	87
s' (170°C) [dNm]	1,45	0,86	0,68	1,5
<b>C) Vulkanisationsmischung</b>				
MDR/170°C				
s' <sub>min</sub> [dNm]	3,09	1,77	1,34	2,62
Tanδ <sub>min</sub>	0,99	1,26	1,1	0,963
s' <sub>max</sub> [dNm]	20,3	21,6	20,7	20,22
tanδ <sub>max</sub>	0,135	0,099	0,089	0,159
M <sub>100</sub>	2,56	2,7	4,23	3,33
Zugfestigkeit [N/mm <sup>2</sup> ]	22,5	22,4	16,6	21,38
Bruchdehnung [%]	332	305	380	289
mittlere Netzbogenlänge [kg/mol]				
a) nach Mooney-Rivlin	18,5	13,2		
b) aus Iodgehalt	410	363	282	318

## Beispiel 5

Von den Rohpolymeren der A-Stufe aus den Beispielen 1-3 wurden folgende Mengen in Krümelform miteinander vermischt:

5,4 kg aus Beispiel 1

7,0 kg aus Beispiel 2

6,8 kg aus Beispiel 3

Diese Rohpolymermischung wurde an einem gut gekühlten Walzwerk des Typs 600 x 1800 der Fa. Werner&Pfleiderer bei einem Walzenspalt von 0,2mm und bei einer Walzendrehzahl von 15 min<sup>-1</sup> an beiden Walzen mit einer Mischung aus 575 g Perkalin 301/50 (Triallylisocyanurat, 50 %ig in Calciumsilicat als inaktivem Füllstoff), 192 g Limonen (Dipenten Racemat) und 96 g Ascorbinsäure umgesetzt. Die Umsetzung wurde nach einer 30 minütigen Scherzeit beendet. Die Felttemperatur lag anfänglich bei 52°C und nahm zum Ende hin auf 40°C ab. Der s'-Wert bei 170°C des Kautschuks nahm von anfänglich 2,6 auf 1,37 dNm ab. Der Mooneywert ML(120°C) lag am Ende bei 86.

Anschließend wurde der modifizierte Kautschuk analog der unter Beispiel 1 beschriebenen Prozedur zu einer vulkanisierfähigen Mischung compounding und vulkanisiert.

Die Untersuchungsergebnisse sind in Tabelle 2 zusammengestellt.



**Vergleichsbeispiel 1**

Analog den Beispielen 1-3, jedoch in Abwesenheit von Diiodmethan und Frigen R 113, wurde ein Fluorkautschuk hergestellt, der einen  $s'$ -Wert bei 170°C von 14,3 dNm aufwies.

Wie im Beispiel 5 beschrieben, wurde dieses hochmolekulare Fluorpolymer auf der besagten Walze innerhalb von 90 min weiter umgesetzt sowie vulkanisiert. Die Ergebnisse zeigen im Vergleich zum Beispiel 5, daß das höhermolekulare Ausgangspolymer selbst in der dreifachen Zeit unter den sonst selben Bedingungen nicht auf das niedrige Viskositätsniveau wie das iodhaltige Ausgangspolymer abgebaut werden kann, während vergleichbare Vulkanisateigenschaften eingestellt werden können.

Tabelle 2

Beispiel		5	
Vergleichsbeispiel			1
Iodgehalt	[Gew.-%]	0,075	0
	[mol%]	0,048	0
A) Rohpolymer			
$s'(170^\circ\text{C})$ [dNm]		2,6	14,3
B) modifizierter Kautschuk			
nach Scherzeit [min]		30	90
ML(120°C)		86	120
$s'(170^\circ\text{C})$ [dNm]		1,37	2,6
C) Vulkanisationsmischung			
MDR/170°C			
$s'_{\min}$ [dNm]		2,6	4,9
$s'_{\max}$ [dNm]		22,5	22,0
$M_{100}$ [N/mm <sup>2</sup> ]		3,6	3,8
Zugfestigkeit [N/mm <sup>2</sup> ]		22,0	22,7
Bruchdehnung [%]		358	350

**Beispiel 6**

Die Polymerisation wurde in analoger Weise wie im Beispiel 2 oder 3 durchgeführt, wobei das Diiodmethan als Lösung (500 g/l) in Methylacetat (Essigsäuremethylester) kontinuierlich über eine Zeitspanne von 5 h mit einer Geschwindigkeit von 5,6 ml/h zudosiert wurde. Nach einer Reaktionszeit von 600 min waren 4,0 kg Vinylidenfluorid, 2,64 kg Hexafluorpropen und 14 g Diiodmethan zudosiert. Der Feststoffgehalt des Latex betrug 20,6%. Das Produkt wurde wie in den Beispielen 1-3 isoliert, weiterverarbeitet und untersucht, Tabelle 3.

Zusammensetzung: 21,4 mol.% Hexafluorpropen, 78,6 mol.% Vinylidenfluorid  
Iodgehalt: 0,05 Gew.-% ( $\rightarrow$  0,032 mol%)  
 $s'(170^\circ\text{C})$ : 2,4 dNm

**Beispiel 7**

In einem 195-1-Autoklaven wurden 130 kg entionisiertes Wasser und 667 g einer 30%-igen Lösung von Lithium-perfluoroctansulfonat vorgelegt. Darin wurden 206 g Oxalsäure-Dihydrat gelöst und die gesamte Flotte auf pH 3 mit Lithiumhydroxid eingestellt. Der geschlossene Autoklav wurde viermal jeweils evakuiert anschließend mit 3 bar Stick-

stoffdruck beaufschlagt und jeweils 10 min langsam gerührt. In den evakuierten Autoklaven wurden 1,2 kg Vinylidenfluorid, 1,5 kg Hexafluorpropen und 220 g Tetrafluorethylen gegeben und das Reaktionsgemisch unter Rühren auf 25°C erwärmt. Nach Erreichen dieser Temperatur betrug der Autoklaveninnendruck 9,6 bar. Die Polymerisation wurde eingeleitet durch die kontinuierliche Zugabe einer wäßrigen Lösung, die 20g/l Kaliumpermanganat enthielt. Während der Polymerisation wurde ein Monomergemisch aus 59,9 Gew.% Vinylidenfluorid, 31,4 Gew.% Hexafluorpropen und 8,7 Gew.% Tetrafluorethylen so nachgedrückt, daß der Autoklaveninnendruck konstant auf 9,6 bar gehalten wurde. Währenddessen wurde eine Lösung von 100 g/l Diiodmethan in Frigen R 113 im Verhältnis 44,8 g/kg Vinylidenfluorid-Dosierung bis zu einem Vinylidenfluorid-Umsatz von 20kg ebenfalls dosiert. Innerhalb einer Gesamtlaufzeit von 230 min wurden auf diese Weise insgesamt 25,0 kg Vinylidenfluorid, 13,1 kg Hexafluorpropen, 3,66 kg Tetrafluorethylen, 889 g Diiodmethanolösung und 765 g Kaliumpermanganatlösung zugepumpt. Die Polymerisation wurde wie im Beispiel 1 beschrieben beendet. Es wurde eine koagulatfreie wäßrige Dispersion mit einem Feststoffgehalt von 24,2 % erhalten. Das Produkt wurde wie in den Beispielen 1-3 isoliert, weiterverarbeitet und untersucht, Tabelle 3.

Copolymerzusammensetzung: 18,1 mol.% Hexafluorpropen, 74,4 mol.% Vinylidenfluorid, 7,5 mol.% Tetrafluorethylen  
 Iodgehalt: 0,04 Gew.-% ( $\rightarrow$  0,026 mol%)  
 Chlorgehalt: 0,002 Gew.-% ( $\rightarrow$  0,0046 mol%)  
 $s'(170^\circ\text{C})$ : 4,24 dNm

### Vergleichsbeispiel 2-3

Je 500g der gemäß Beispiel 6 ( $\rightarrow$  Vergleichsbeispiel 2) und 7 ( $\rightarrow$  Vergleichsbeispiel 3) hergestellten Copolymere wurden unter den Bedingungen, wie im Beispiel 1 unter "Vulkanisatherstellung" beschrieben worden ist, mit 150 g Ruß MT N 990, 15 g Calciumhydroxid, 20 g Perkalin 301/50 (Triallylisocyanurat, 50 %ig in Calciumsilicat als inaktivem Füllstoff) sowie 15 g Luperco 130 XL (2,5-Dimethyl-2,5-bis(tertiärbutyl)-hex-3-in; 45 %ig in Calciumsilicat als inaktivem Füllstoff) zu einer vulkanisierfähigen Mischung compoundingiert. Die ebenfalls in Tabelle 3 eingetragenen Ergebnisse zeigen, daß, obwohl die Vulkanisate nicht modifizierter Fluorpolymere ähnliche mechanische Eigenschaften wie die modifizierten Fluorpolymere besitzen, sie deutlich schlechter verarbeitbar sind, weil sie auch zu hohe  $S'_{\min}$ -Werte besitzen.

Tabelle 3

Beispiel	6	7		
Vergleichsbeispiel		2		3
A) Rohpolymer aus Beispiel	6	6	7	7
$s'(170^\circ\text{C})$ - Rohpolymer [dNm]	2,4	2,4	4,24	4,24
B) modifizierter Kautschuk		keine Modifizierung		keine Modifizierung
ML(120°C)	86		103	
$s'(170^\circ\text{C})$ [dNm]	1,37		1,95	
C) Vulkanisationsmischung				
MDR/170°C				
$s'_{\min}$ [dNm]	1,75	4,26	2,89	6,25
$s'_{\max}$ [dNm]	19,4	21,44	22,14	24,91
$M_{100}$	2,41	2,72	2,52	2,88
Zugfestigkeit [N/mm <sup>2</sup> ]	23,7	21,9	24,6	24,9
Bruchdehnung [%]	343	307	302	300

### Patentansprüche

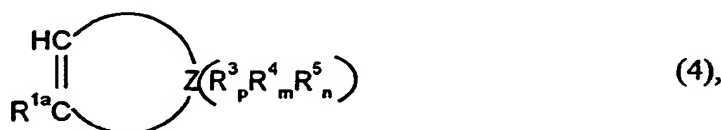
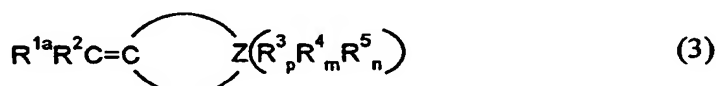
1. Reaktive und verarbeitbare Fluorkautschuke, erhältlich durch mechanische Scherung von

- mindestens einem Fluorpolymer A), das aus polymerisierten Monomereinheiten von mindestens einem fluorierten, gegebenenfalls mit weiteren Halogenatomen substituierten, linearen oder verzweigten C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-Alken und gegebenenfalls perfluorierten Vinylethern, nicht fluorierten Olefinen und/oder nicht fluorierten Vinylestern besteht sowie

0,006 bis 0,1 mol% kovalent an die endständigen C-Atome der Polymerkette gebunden Iod- und/oder Bromresten und

- 0,3 bis 10 Gew.-% Verbindungen B), die eine zur Addition an polymere Radikalbruchstücke befähigte Doppelbindung (I) sowie II-Elektronensysteme, die entweder selbst in Konjugation zu der Doppelbindung (I) stehen oder in Allyl- oder Benzylstellung leicht abstrahierbare Wasserstoffatome und gegebenenfalls weitere Doppelbindungen oder reaktive Gruppen besitzen und
- gegebenenfalls weiteren Hilfsstoffen C).

2. Reaktive und verarbeitbare Fluorkautschuke nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß diese mindestens eine Verbindung B) aus der Gruppe



die einzeln oder im Gemisch vorliegen können, wobei R<sup>1a</sup> und R<sup>1b</sup> unabhängig voneinander H, F, oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl-Resten, R<sup>2</sup> H oder F entsprechen;

Z ein acyclischer oder cyclischer aliphatischer oder aromatischer organischer oder anorganischer Rest ist, der als R<sup>3</sup>R<sup>4</sup>R<sup>5</sup> weitere Alkenylgruppen und/oder reaktive Gruppen trägt, wobei p, m und n Zahlenwerte von 0 bis 3 annehmen können und die Summe aus p + m + n maximal 3 beträgt und R<sup>3</sup>, R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> voneinander verschieden oder gleich sein können.

3. Reaktive und verarbeitbare Fluorkautschuke nach einem der Ansprüche 1 bis 2, dadurch gekennzeichnet, daß als Verbindungen B) der Gruppen 1 bis 4 Di- oder Triallyl- oder -methallylester mehrwertiger organischer oder anorganischer Säuren und/oder Di- oder Triallyl- oder -methallylether zwei oder dreiwertiger Alkohole inklusive Acetale und/oder acyclische oder cyclische Di- oder Triene und/oder Verbindungen, die neben einer oder mehreren Doppelbindungen gespannte Ringe enthalten und/oder am Phenylring substituierte Styrol- oder α-Methylstyrol-derivate sind.
4. Reaktive und verarbeitbare Fluorkautschuke nach einem der Ansprüche 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, daß als Verbindungen B) eine Kombination aus Triallylisocyanurat oder Triallylcyanurat mit Trimethallylisocyanurat und/oder α-Pinen, Limonen, Myrcen und/oder Ethylidenbornen ist.
5. Reaktive und verarbeitbare Fluorkautschuke nach einem der Ansprüche 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, daß die Hilfsstoffe C) leicht oxydierbare hydroxy- und carboxygruppenhaltige organische Verbindungen, klassische Mastizierhilfsmittel, als Sauerstoffüberträger wirkende Eisen-, Kupfer-, Kobalt-, Nickel- oder Chromkomplexe des Phtha-

## EP 0 759 447 A2

locyanins oder Acetylacetonats, iod- und/oder bromhaltige Verbindungen, Alterungsschutzmittel oder Radikalinhibitoren oder Gemische daraus sind.

5 6. Reaktive und verarbeitbare Fluorkautschuke nach Anspruch 5, dadurch gekennzeichnet, daß die Hilfsstoffe C) Oxalsäure, Bernsteinsäure, Apfelsäure, Weinsäure, Zitronensäure, Ascorbinsäure, Folsäure sowie Glycol, Glycerin, Pentachlorthiophenol, dessen Zinksalz oder 2,2'-Dibenzamidodiphenyldisulfid sowie Eisen-, Kupfer-, Kobalt-, Nickel- oder Chromkomplexe des Phthalocyanins oder Acetylacetonats, Benzochinon, Pyrogallol (2,3-Dihydroxyphenol), 1,5-Di-t-butyl-p-kresol oder N-substituierte p-Phenylendiamine oder Gemische daraus sind.

10 7. Reaktive und verarbeitbare Fluorkautschuke nach einem der Ansprüche 1 bis 6, dadurch gekennzeichnet, daß die Fluorpolymere 0,1 bis 5 Teile Hilfsstoffe C) pro 100 Teile Fluorpolymer A) enthalten.

15 8. Reaktive und verarbeitbare Fluorkautschuke nach einem der Ansprüche 1 bis 7, dadurch gekennzeichnet, daß diese nach der Compoundierung zu elastomeren Formkörpern mit mittleren Netzbogenlängen von  $\leq 30\,000$  g/mol verarbeitet werden können.

20 9. Verfahren zur Herstellung von reaktiven und verarbeitbaren Fluorkautschuken nach einem der Ansprüche 1 bis 8, dadurch gekennzeichnet, daß mindestens ein Fluorpolymer A) mit den Verbindungen B) und gegebenenfalls Hilfsstoffen C) unter dem Einfluß mechanischer Scherung umgesetzt werden.

25 10. Verfahren nach Anspruch 9, dadurch gekennzeichnet, daß die Verarbeitungstemperatur oberhalb der Glas temperatur des Fluorpolymers A) liegt und die Scherdauer  $\geq 1$  min beträgt.

30 11. Verfahren zur Herstellung von vernetzten, bepfropften oder modifizierten Fluorkautschuke, dadurch gekennzeichnet, daß reaktive und verarbeitbare Fluorpolymere, erhältlich durch mechanische Scherung von

- Fluorpolymeren A), die aus polymerisierten Monomereinheiten von einem oder mehreren fluorierten, gegebenenfalls substituierten Alkenen mit 2 bis 8 Kohlenstoffatomen und gegebenenfalls perfluorierten Vinylothern, nicht fluorierten Olefinen und/oder nicht fluorierten Vinylestern bestehen und
- 0,3 bis 7 % von Verbindungen B) die eine zur Addition an polymere Radikalbruchstücke befähigte Doppelbindung (I) sowie  $\Pi$ -Elektronensysteme, die entweder selbst in Konjugation zu der Doppelbindung (I) stehen oder in Allyl- oder Benzylstellung leicht übertragbare Wasserstoffatome besitzen sowie gegebenenfalls weitere Doppelbindungen oder reaktive Gruppen besitzen und gegebenenfalls weiteren Hilfsstoffen (C), in radikalischen Additions-, nucleophilen oder elektrophilen Substitutions- oder Additionsreaktionen eingesetzt werden.

40 12. Verwendung der reaktiven und verarbeitbaren Fluorkautschuke nach einem der Ansprüche 1 bis 9 zur Vernetzung, Bepfropfung oder weiteren polymeranalogen Umsetzungen.

(19)



Europäisches Patentamt  
European Patent Office  
Office européen des brevets



(11)

**EP 0 759 447 A3**

(12)

**EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG**

(88) Veröffentlichungstag A3:  
05.08.1998 Patentblatt 1998/32

(51) Int. Cl.<sup>6</sup>: **C08F 259/08**

(43) Veröffentlichungstag A2:  
26.02.1997 Patentblatt 1997/09

(21) Anmeldenummer: 96112761.0

(22) Anmeldetag: 08.08.1996

(84) Benannte Vertragsstaaten:  
BE DE ES FR GB IT NL

(30) Priorität: 21.08.1995 DE 19530636

(71) Anmelder: BAYER AG  
51368 Leverkusen (DE)

(72) Erfinder:

- Krüger, Ralf, Dr.  
51061 Köln (DE)
- Douzinas, Konstandinos, Dr.  
51061 Köln (DE)
- Ackermann, Jürgen, Dr.  
51381 Leverkusen (DE)

(54) **Fluorkautschuke, ein Verfahren zu deren Herstellung sowie ein Verfahren von Fluorelastomeren und deren Verwendung**

(57) Die vorliegende Erfindung betrifft reaktive und verarbeitbare Fluorkautschuke, ein Verfahren zu deren Herstellung, ein Verfahren zur Herstellung von vernetzten, bepfropften oder modifizierten Fluorelastomeren unter Einsatz der reaktiven und verarbeitbaren Fluorkautschuke und deren Verwendung.

**EP 0 759 447 A3**



Europäisches  
Patentamt

EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeldung  
EP 96 11 2761

EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE			
Kategorie	Kennzeichnung des Dokuments mit Angabe, soweit erforderlich, der maßgeblichen Teile	Betrifft Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int.Cl.6)
X	WO 92 20743 A (DU PONT) 26. November 1992 * Seite 2, Zeile 7 - 30 ; Seite 7, Zeile 11 - 25 * * Seite 8, Zeile 6-15; Beispiele 1,2 *	1-4,7-12	C08F259/08
X	DE 40 23 657 A (NIPPON MEKTRON KK) 31. Januar 1991 * das ganze Dokument *	1-12	
D,X	US 4 748 223 A (HARUYOSHI TATSU ET AL) 31. Mai 1988 * Spalte 4, Zeile 28 - Spalte 5, Zeile 2 ; Spalte 7, Zeile 7 - 22 ; Spalte 7, Zeile 32 - 40 * * Spalte 7, Zeile 49-58 *	1-5,7-12	
D,X	US 4 243 770 A (TATEMOTO MASAYOSHI ET AL) 6. Januar 1981 * Spalte 1, Zeile 35 - 55 ; Spalte 5, Zeile 8 - 35 * * Spalte 6, Zeile 7-35; Beispiele 1-23 *	1-5,7-12	
P,X	EP 0 711 788 A (BAYER AG) 15. Mai 1996 * das ganze Dokument *	1-12	C08F C08K C08G
A	EP 0 140 207 A (DU PONT) 8. Mai 1985 * Ansprüche 1-9 *	1-12	
Der vorliegende Recherchenbericht wurde für alle Patentansprüche erstellt			
Recherchenort <b>DEN HAAG</b>		Abschlußdatum der Recherche <b>3. Juni 1998</b>	Prüfer <b>Hammond, A</b>
KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTE			
X : von besonderer Bedeutung allein betrachtet Y : von besonderer Bedeutung in Verbindung mit einer anderen Veröffentlichung derselben Kategorie A : technologischer Hintergrund O : mündliche Offenbarung P : Zwischenliteratur		T : der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze E : älteres Patentdokument, das jedoch erst am oder nach dem Anmeldedatum veröffentlicht worden ist D : in der Anmeldung angeführtes Dokument L : aus anderen Gründen angeführtes Dokument & : Mitglied der gleichen Patentfamilie, übereinstimmendes Dokument	

EPO FORM 1503 03.92 (P44003)